

# 1. Periodic table of the elements

<div>1</div> <div>H</div> <div>1.0</div> <div>Hydrogen</div>		<div>79</div> <div>Au</div> <div>197.0</div> <div>Gold</div> <div>atomic number</div> <div>symbol of element</div> <div>name of element</div>										<div>2</div> <div>He</div> <div>4.0</div> <div>Helium</div>						
<div>3</div> <div>Li</div> <div>6.9</div> <div>Lithium</div>		<div>4</div> <div>Be</div> <div>9.0</div> <div>Beryllium</div>	<div>5</div> <div>B</div> <div>10.8</div> <div>Boron</div>	<div>6</div> <div>C</div> <div>12.0</div> <div>Carbon</div>	<div>7</div> <div>N</div> <div>14.0</div> <div>Nitrogen</div>	<div>8</div> <div>O</div> <div>16.0</div> <div>Oxygen</div>	<div>9</div> <div>F</div> <div>19.0</div> <div>Fluorine</div>	<div>10</div> <div>Ne</div> <div>20.1</div> <div>Neon</div>										
<div>11</div> <div>Na</div> <div>23.0</div> <div>Sodium</div>		<div>12</div> <div>Mg</div> <div>24.3</div> <div>Magnesium</div>	<div>13</div> <div>Al</div> <div>27.0</div> <div>Aluminium</div>	<div>14</div> <div>Si</div> <div>28.1</div> <div>Silicon</div>	<div>15</div> <div>P</div> <div>31.0</div> <div>Phosphorus</div>	<div>16</div> <div>S</div> <div>32.1</div> <div>Sulfur</div>	<div>17</div> <div>Cl</div> <div>35.5</div> <div>Chlorine</div>	<div>18</div> <div>Ar</div> <div>39.9</div> <div>Argon</div>										
<div>19</div> <div>K</div> <div>39.1</div> <div>Potassium</div>		<div>20</div> <div>Ca</div> <div>40.1</div> <div>Calcium</div>	<div>21</div> <div>Sc</div> <div>44.9</div> <div>Scandium</div>	<div>22</div> <div>Ti</div> <div>47.9</div> <div>Titanium</div>	<div>23</div> <div>V</div> <div>50.9</div> <div>Vanadium</div>	<div>24</div> <div>Cr</div> <div>52.0</div> <div>Chromium</div>	<div>25</div> <div>Mn</div> <div>54.9</div> <div>Manganese</div>	<div>26</div> <div>Fe</div> <div>55.9</div> <div>Iron</div>	<div>27</div> <div>Co</div> <div>58.9</div> <div>Cobalt</div>	<div>28</div> <div>Ni</div> <div>58.7</div> <div>Nickel</div>	<div>29</div> <div>Cu</div> <div>63.6</div> <div>Copper</div>	<div>30</div> <div>Zn</div> <div>65.4</div> <div>Zinc</div>	<div>31</div> <div>Ga</div> <div>69.7</div> <div>Gallium</div>	<div>32</div> <div>Ge</div> <div>72.6</div> <div>Germanium</div>	<div>33</div> <div>As</div> <div>74.9</div> <div>Arsenic</div>	<div>34</div> <div>Se</div> <div>79.0</div> <div>Selenium</div>	<div>35</div> <div>Br</div> <div>79.9</div> <div>Bromine</div>	<div>36</div> <div>Kr</div> <div>83.8</div> <div>Krypton</div>
<div>37</div> <div>Rb</div> <div>85.5</div> <div>Rubidium</div>		<div>38</div> <div>Sr</div> <div>87.6</div> <div>Strontium</div>	<div>39</div> <div>Y</div> <div>88.9</div> <div>Yttrium</div>	<div>40</div> <div>Zr</div> <div>91.2</div> <div>Zirconium</div>	<div>41</div> <div>Nb</div> <div>92.9</div> <div>Niobium</div>	<div>42</div> <div>Mo</div> <div>95.9</div> <div>Molybdenum</div>	<div>43</div> <div>Tc</div> <div>98.1</div> <div>Technetium</div>	<div>44</div> <div>Ru</div> <div>101.1</div> <div>Ruthenium</div>	<div>45</div> <div>Rh</div> <div>102.9</div> <div>Rhodium</div>	<div>46</div> <div>Pd</div> <div>106.4</div> <div>Palladium</div>	<div>47</div> <div>Ag</div> <div>107.9</div> <div>Silver</div>	<div>48</div> <div>Cd</div> <div>112.4</div> <div>Cadmium</div>	<div>49</div> <div>In</div> <div>114.8</div> <div>Indium</div>	<div>50</div> <div>Sn</div> <div>118.7</div> <div>Tin</div>	<div>51</div> <div>Sb</div> <div>121.8</div> <div>Antimony</div>	<div>52</div> <div>Te</div> <div>127.6</div> <div>Tellurium</div>	<div>53</div> <div>I</div> <div>126.9</div> <div>Iodine</div>	<div>54</div> <div>Xe</div> <div>131.3</div> <div>Xenon</div>
<div>55</div> <div>Cs</div> <div>132.9</div> <div>Caesium</div>		<div>56</div> <div>Ba</div> <div>137.3</div> <div>Barium</div>	<div>57</div> <div>La</div> <div>138.9</div> <div>Lanthanum</div>	<div>72</div> <div>Hf</div> <div>178.5</div> <div>Hafnium</div>	<div>73</div> <div>Ta</div> <div>180.9</div> <div>Tantalum</div>	<div>74</div> <div>W</div> <div>183.8</div> <div>Tungsten</div>	<div>75</div> <div>Re</div> <div>186.2</div> <div>Rhenium</div>	<div>76</div> <div>Os</div> <div>190.2</div> <div>Osmium</div>	<div>77</div> <div>Ir</div> <div>192.2</div> <div>Iridium</div>	<div>78</div> <div>Pt</div> <div>195.1</div> <div>Platinum</div>	<div>79</div> <div>Au</div> <div>197.0</div> <div>Gold</div>	<div>80</div> <div>Hg</div> <div>200.6</div> <div>Mercury</div>	<div>81</div> <div>Tl</div> <div>204.4</div> <div>Thallium</div>	<div>82</div> <div>Pb</div> <div>207.2</div> <div>Lead</div>	<div>83</div> <div>Bi</div> <div>209.0</div> <div>Bismuth</div>	<div>84</div> <div>Po</div> <div>(209)</div> <div>Polonium</div>	<div>85</div> <div>At</div> <div>(210)</div> <div>Astatine</div>	<div>86</div> <div>Rn</div> <div>(222)</div> <div>Radon</div>
<div>87</div> <div>Fr</div> <div>(223)</div> <div>Francium</div>		<div>88</div> <div>Ra</div> <div>(226)</div> <div>Radium</div>	<div>89</div> <div>Ac</div> <div>(227)</div> <div>Actinium</div>	<div>104</div> <div>Rf</div> <div>(261)</div> <div>Rutherfordium</div>	<div>105</div> <div>Db</div> <div>(262)</div> <div>Dubnium</div>	<div>106</div> <div>Sg</div> <div>(266)</div> <div>Seaborgium</div>	<div>107</div> <div>Bh</div> <div>(264)</div> <div>Bohrium</div>	<div>108</div> <div>Hs</div> <div>(277)</div> <div>Hassium</div>	<div>109</div> <div>Mt</div> <div>(268)</div> <div>Meitnerium</div>	<div>110</div> <div>Ds</div> <div>(271)</div> <div>Darmstadtium</div>	<div>111</div> <div>Rg</div> <div>(272)</div> <div>Roentgenium</div>	<div>112</div> <div>Uub</div> <div>(272)</div> <div>Uub</div>	<div>114</div> <div>Uuq</div> <div></div> <div></div>	<div>116</div> <div>Uuh</div> <div></div> <div></div>	<div>118</div> <div>Uuo</div> <div></div> <div></div>	<div>118</div> <div>Uuo</div> <div></div> <div></div>	<div>118</div> <div>Uuo</div> <div></div> <div></div>	

atomic number  
relative atomic mass  
symbol of element  
name of element

79 Au 197.0 Gold
---------------------------

58 Ce 140.1 Cerium	59 Pr 140.9 Praseodymium	60 Nd 144.2 Neodymium	61 Pm (145) Promethium	62 Sm 150.3 Samarium	63 Eu 152.0 Europium	64 Gd 157.2 Gadolinium	65 Tb 158.9 Terbium	66 Dy 162.5 Dysprosium	67 Ho 164.9 Holmium	68 Er 167.3 Erbium	69 Tm 168.9 Thulium	70 Yb 173.0 Ytterbium	71 Lu 175.0 Lutetium
-----------------------------	-----------------------------------	--------------------------------	---------------------------------	-------------------------------	-------------------------------	---------------------------------	------------------------------	---------------------------------	------------------------------	-----------------------------	------------------------------	--------------------------------	-------------------------------

90 Th 232.0 Thorium	91 Pa 231.0 Protactinium	92 U 238.0 Uranium	93 Np (237.1) Neptunium	94 Pu (244) Plutonium	95 Am (243) Americium	96 Cm (247) Curium	97 Bk (247) Berkelium	98 Cf (251) Californium	99 Es (252) Einsteinium	100 Fm (257) Fermium	101 Md (258) Mendelevium	102 No (259) Nobelium	103 Lr (262) Lawrencium
------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------	----------------------------------	--------------------------------	--------------------------------	-----------------------------	--------------------------------	----------------------------------	----------------------------------	-------------------------------	-----------------------------------	--------------------------------	----------------------------------

TURN OVER